# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-022062

(43) Date of publication of application: 27.01.1992

(51)Int.CI.

H01M 4/02 H01B 5/16

(21)Application number: 02-126451

(71)Applicant: KURARAY CHEM CORP

(22)Date of filing:

15.05.1990

(72)Inventor: TANAKA EIJI

TSUSHIMA TETSUYA

# (54) POLARIZABLE ELECTRODE PLATE

# (57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a flexible plate-shaped electrode material of low electric resistance, high capacity, high density and high strength by mixing activated carbon of specific particle diameter with powders of a plastic in a specific mixing ratio, and molding the mixture into a plate at temperatures near the melting point of the plastic.

CONSTITUTION: A conductive material and/or a reinforcing material is added when needed to 100 parts by weight of activated carbon powder of particle diameter 0.1 to 200µm and 10 to 50 parts by weight of plastic powder of particle diameter 0.1 to 50µm and is mixed therewith and the mixture is molded into a plate to form an electric double layer capacitor and a polarizable electrode plate for secondary batteries. The larger the particle diameter of the activated carbon powder, the smaller the contact area of particles and electric resistance is enhanced and the amount of the activated carbon with which the electrode plate is filled is reduced. This mixing ratio of the plastic powder to the activated carbon powder is selected for providing proper strength and flexibility to both the electric capacitor and the mold plate. A flexible plate—shaped electrode material of low electric resistance, large capacity, and high strength is thus obtained.

## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

①特許出願公開

# @ 公 開 特 許 公 報 (A) 平4-22062

®Int. Cl. 5

願

る出

識別配号

庁内整理番号

匈公開 平成4年(1992)1月27日

H 01 M 4/02 H 01 B 5/16 Z 8939-4K 7244-5G

審査請求 未請求 請求項の数 4 (全6頁)

SQ発明の名称 分極性電極板

②特 願 平2-126451

20出 願 平2(1990)5月15日

@発明者 田中 栄治 岡

岡山県岡山市西大寺上1-3-2-5

@発明者 津島 哲也

岡山県岡山市目黒町38-7

クラレケミカル株式会

岡山県備前市鶴海4342

社

四代 理 人 弁理士 小田中 壽雄

明 細 書

1. 発明の名称

分極性電極板

- 2. 特許請求の範囲
- (1) 粒子径0.1~200 μmの括性炭粉末100 重量部と、粒子径0.1~50μmのプラスチック粉末を10~50重量部に、要すれば導電性物質及び/または補強材を加えて混合し、板状に成型せしめてなる電気二重層キャパシター及び二次電池用分極性電極板。
- (2) プラスチック粉末がポリエチレン、ポリプロピレン、ポリアセチレン、エチレン酢酸ビニル共重合体、ポリスチレン、ピッチ、ポリエチレン・テレフタレート(PET)、ポリブチレン・テレフタレート(PBT)及びエポキシ樹脂の群より選ばれた、1種または2種以上の混合物である特許請求の範囲、第1項記載の電気二重層キャパシター及び二次電池用分極性電極板。
- (3) 補強材がガラス繊維、または金属繊維、或いは有機繊維である特許請求の範囲、第1項記載

の電気二重層キャパシター及び二次電池用分極性 電極板。

- (4) 粒子径0.1~200 μmの活性炭粉末100 重量部と、粒子径0.1~50μmのプラスチック粉末を10~50重量部に、要すれば導電性物質及び/または補強材を加え、混合して板状に成型し、その表または裏を紙、ステンレス箔、アルミ箔、不織布、導電性フィルムの群より選ばれた1つの材料でラミネートせしめてなる電気二重層キャパシター及び二次電池用分極性電極板。
- 3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は電気二重層キャパシターまたは、二次 電池に用いる活性炭電極材に関するもので、更に 詳しくは活性炭を主成分として、板状に成形した 分極性電極材である。

(従来の技術)

電気二重層キャパシター及び二次電池に使用する分極性電極として粉末活性炭をペースト状で使用した場合は、活性炭粒子相互間の接触効率が悪

く電気抵抗が大きくなる。また充塡比重が小さい ため単位容積当たりの電気容量が小さくなる欠点 があった。また活性炭繊維にアルミを溶射して電 極材に使用すると、アルミ溶射により活性炭表面 の細孔が閉塞されるため性能低下が大きかった。

電極対が使用さな、 電極対が使用さな、 を改善する。 を放析が使用さな、 をないいで、 をでは、 をでは、 をでいる。 ののでは、 をでいる。 をでいる。 のので、 のの 物が非常に硬くなり、衝撃強度が小さくなる欠点 があった。また賦活の際、成形物の平面に歪みが 状生じるため、輝いコイン状電池に組み込む時割 れることがじばしばあった。

焼成法以外では、活性炭の性能低下が比較的少ないパインダー、例えばラテックスを加えて成型する方法がある。しかし、この方法ではパインダーを40部以上用いないと十分な強度が得られず、このためパインダーによる性能低下が大きいことなど問題が多かった。

その他、繊維状活性炭とパルブを混抄して板状 活性炭を作ることが出来る。しかし、単位体積あ たりの活性炭含有量及び密度が小さく、従って、 強度が低くまた高価となる欠点があった。

更に、繊維状パインダーを用いることにより、 活性炭粉末を抄紙して紙状にすることが可能であ る。しかし、この場合も活性炭の含有量が低く、 コストが高い等の欠点があった。

(発明が解決しようとしている問題点) 粉末活性炭ペースト、活性炭粉末の板状焼成物

またはラテックスをバインダーとした成形物等が 従来電気二重層キャパシター及び二次電池用分極 性電極板に使用されていた。しかし、これらはい ずれも電気抵抗が高く、電気容量が小さく、或い は焼成のとき歪みが生する等の欠点があった。本 発明はこれらの欠点を改善して、電気抵抗が低く、 高容量、高密度、高強度かつ可挽性を有する板状 電極材を提供しようとするものである。

### [問題点を解決するための手段]

本発明者等は板状の活性炭シートで、電気抵抗 が低く且つ電気容量が大きい電極材を得る方法に ついて研究した結果、特定の粒子径の活性炭及 プラスチックの粉末を特定の比率で混合して、プ ラスチックの融点付近の温度で板状に成形するこ とにより、目的とした性能を有する電極材が得ら れることを見出して本発明に到達した。

すなわち、粒子径 $0.1\sim200~\mu$ mの活性炭粉末  $100~重量部と、粒子径<math>0.1\sim50~\mu$ mのブラスチック粉末を $10\sim50$ 重量部に、要すれば導電性物質及 U/または補強剤を加えて混合し、板状に成型せ

しめてなる電気二重層キャパシター及び二次電池 用分極性電極板である。また、要すればさらに導 電性物質及び/または補強材を混合して性能を向 上させることもできる。更に、その表面を金属落 等で被覆して使用することもできる。

これらの電気二重層キャパシター、及び二次電池に用いられる分極性電極は、いずれも電極表面と電解液との界面に形成される電気二重層を利用している。従って、分極性電極材として大きな比衷面積を有する活性炭を用いることにより、エネルギー密度を高めることが出来、小型化が可能となるなどの特徴を有する。

また活性炭粉末の粒度は0.1 ~200 μmとする

必要がある。活性炭粉末の粒径が大きくなると、粒子と粒子の接触面積が少なくなって電気抵抗が高くなり、また活性炭の充填量も低下する。コンパックトな電気二重層キャパシター、及び二大の電池用の電極材をつくるためには粒子径は 200 μm 以下とする必要がある。また電気的性質は粒子径は小さい程向上するが、粒子径が0.1 μm以下になると殆ど変わらず、取扱が困難となるので0.1 μm以上にする必要がある。

炭粉末に対するプラスチック粉末の混合比率は、プラスチックが多すぎると電気容量が著ししくを低する。一方、成形板に適度な強度及び可挽性を付与する必要もあり、その他プラスチック粉末を付度について述べたと同様な理由で、活性炭粉末 100 重量部に対してプラスチック粉末を10~50重量部とする必要がある。比率はこの範囲内で、活性炭の粒度や比重によっても変化するが、必要最小限に設定することが望ましい。

本発明でプラスチック粉末はバインダーとして 使用される。ここでプラスチックの種類は特に限 定しないが、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポ リアセチレン、エチレン酢酸ピニル共重合体、ポ リスチレン、ピッチ、ポリエチレン・テレフタレ ート(PET)、ポリブチレン・テレフタレート (PBT)及びエポキシ樹脂の群より選ばれた、 1種または2種以上のプラスチックの粉末の混合 物が好適である。

本発明に用いる導電性物質は、錫酸インジウム ITO (InSnO<sub>2</sub>) 、金属粉、導電性ポリマー、シ リコンカーパイド、グラファイト、膨張グラファ ィト、ニクロム線等が使用可能である。

導電性物質の粒子径 $0.1~\mu$ m〜数百 $\mu$ m位まで広範囲の粒子が使用可能であるが、特に $2~\mu$ mの粒子が好ましい。これらの粉末は、工事を10製品としても入手可能であるが、例えば、導電性物質を含んだプラスチックの場合は、液体全室による凍結粉砕で、容易に粒子径が $1~\mu$ m〜50 $\mu$ mの粉末を得ることができる。また、導電性物質の添加量は特に限定しないが、試作結果より活性炎粉末100~重量部に対して5~20重量部が好ましい。

更に、機械的強度を高めるために使用する補強 材は、繊維状のものがよく、ガラス繊維、金属繊 維または有機繊維が使用可能である。特に、ポリ エチレン、ポリプロピレン、ステンレス、ガラス などからなる繊維が好適である。

補強材の形状としては直径0.1~30 μで長さ 1 ~10mmが最適である。また、添加量は特に限定しないが、試作結果より活性炭粉末100 重量部に対 して0.1 ~5 重量部が好ましい。

本発明の活性炭成形体は、活性炭粉末及びバインダーと、必要に応じて補強材、導電剤などを添加した混合物をベルトプレス、プレス加熱、ロールプレス、などの方法で板状に成型することにより得られる。更に電気抵抗を低下させるため、そ

活性炭とバインダーを配合する場合は、通常の 工機的な方法、例えばミキサー、リボンミキサー

の表面をアルミ箔等で被覆することもできる。

工業的な方法、例えばミキサー、リボンミキサー、 スタティックミキサー、ポールミル、サンブルミ ル、ニーダー等を使用することができる。

活性炭粉末及びパインダーを混合するとき、要 すれば導電性物質及び/または補強材を添加して 同時に混合するもできる。

板状成形物にアルミ箔、導電性フィルムなどを

接着するには、成形の際同時にラミネートしても 良いし、板状成型体をつくった後に圧着してもよ い。

#### (発明の効果)

本発明の活性炭電極材により、電気抵抗が低く、容量が大きい電気二重層キャパシター或いは二次電池が得られる。更に、可撓性がありまた平面性も優れているため、コンパックトな薄いコイン状の電気二重層キャパシター或いは二次電池に加工するのに好適である。

#### (実施例)

以下実施例を挙げて本発明を具体的に説明するが、これにより本発明は何ら限定されるものではない。

# 実施例1~3、比較例1

中心粒子径20μmのポリエチレン20重量部と、 粒子径50μmの椰子がら活性炭100 重量部、長さ 3 mmのポリプロピレン繊維0.3 重量部をミキサー に入れ10分間攪拌した後、これを内寸が50mm角の 型枠内に流し込み、100 ℃で30分間、3 kg/mdの 加圧下で圧着成型し、厚み 1 mm (実施例 1) 及び 厚み 0.5 mm (実施例 2) の板状電極を作成した。

粉末活性炭としてフェノール樹脂系粉末炭(粒子径40 μm)、プラスチックとして平均粒子径30 μmのポリプロピレン粉末、補強剤としてポリエステル繊維を用いて表Ⅰ記載の条件で電極板を作成した(実施例3)。

比較のため、粒子径50μmの椰子がら活性炭100重量部、長さ3mmのポリプロピレン繊維0.3 重量部、アクリル酸ラテックス40重量部とをミキサーに入れ10分間混合した後、これを内寸が50mm角の型枠内に流し込み、100 ℃で30分間、3kg/cmの加圧下で、圧着成型し、厚み1mmの板状電極を作成した(比較例1)。

正稿及び負傷にこれらの成型板(10mm 4)を用い、テトラブチル・アンモニウム・パークロレートのプロピレン・カーボネート溶液を真空含浸して、電気二重層キャパシターを作成し、容量を測定した。

以下余白

#### 第 1 表

		実施例 1	実施例 2	実施例3	比較例 1
松末活性炭 使 用 量 プラスチック 使 用 量 補 強 材	電量量 電量量	椰子から 100 部 利エサン 20 部 利力機権	機子がら 100 部 利エHツ 20 部 利力機能	7ェ/-# 検部 100 部 却70ビン 15 部 PET 繊維	概子がら 100 部 デッな 40 部 利力繊維
厚み	電量重	Q. 3部 1. 0	0. S部 0. 5	0.5\$F 1.0	0.38B 1.0
目 付 け 活性鋭含有量	<b>८</b> /८ स	410 0.80	160 0. 81	390 0.82	440 0.76
比表面積 小心/吸着量	π²∕8 %	1670 36.0	1670 36.0	1740 41. 0	1580 35.0
表面抵抗 玻璃的	Ω∕can kar	0.81	0.33	0.27	0. 54 1. 7
電池容量	F/G	67. 1	54.2	76.5	48.7

実施例4、5、比較例2

実施例1、3で作成した電極板の片面にそれぞれアルミ箔及びステンレス箔をラミネート加工した。これを10mmのに打ち抜いて非水系電気二重層キャパシター及びリチウム二次電池用電極として使用した(実施例4、5)。

比較のため比較例1にアルミ溶射を行い電極板 を作成した(比較例2)。

これらの電極板にテトラブチル・アンモニウム ・パークロレートのプロピレン・カーボネート溶 液を電解液として真空含浸して、電池容量を測定 した。

電極としてクロス、粉末を使用した場合にくら べて生成体の密度が大きいので極めて高容量のキャパシターが得られた。またバインダーの分解も 無く高性能であった。

実施例6、7、比較例3、4

中心粒子径 $0.2~\mu$ mのポリエチレン20重量部、 粒子径 $200~\mu$ mの椰子がら活性炭100~重量部、長 さ3mm~のポリプロピレン繊維0.3~部をミキサーに

入れ10分間攪拌した後、これを内寸が50mm角の型 枠内に流し込み、100 ℃で30分間、3 kg/cmlの加 圧下で、圧着成形し、厚み1mm (実施例 6)及び、 厚み0.5mm(実施例 7)の板状電極を作成した。

フェノール樹脂を原料とした粉末活性炭100 重量部 $(0.3 \mu m)$ 、プラスチックとして平均粒子径 $150~\mu m$ のポリプロピレン粉末、補強材としてポリエステル繊維を用いて第3 表配載の条件で電極板を作成した(比較例3)。

更に、実施例 6 においてポリエチレン粉末を60 重量部とし、その他は同一条件で電極板を作成した(比較例 4)。

正極及び負極にこれらの成形板(10mm の)を用い、テトラブチル・アンモニウム・パークロレートのプロピレン・カーボネート溶液を真空含浸して、電気二重層キャパシターを作成し、容量を測定した。

以下余白

#### 第 2 衰

		実施例4	実施例5	比較例 2	
電極材 導電材 厚み 厚 み 要面低抗	μ Ω/α	キボゲー 実施列 1 アルミ符 30 μ 1. 0 0. 01	二次電池 実施例3 ステンレス第 60 µ 1.0 0.01	キャルテー 比較例 1 アルミ溶射 100 ル 1.0 0.01	
電池容量	F/G	77. 1	87. 1	53. 0	

注)実施例 5、二次電池のマイナス極のみリチウム金属 電廠を使用した。

第 3 署

		実施例6	爽施例7	上級例3	比較何4
粉末活性炭		椰子がら	椰子から	フェノール 後間盲	毎子がら
使用量	重量部	100部	100 部	100 部	100 部
プラスチック		おりエチレン	まりエチレン	おりプロピレン	まりエチレン
使用量	10000000000000000000000000000000000000	20部	20部	15 都	60部
補強材		利加鐵維	初九鐵鞋	PET MANE	初加機維
!	重量部	0.3部	0.3部	0. <del>58</del> %	0.3部
厚み	23	1. 0	0.5	1.0	1.0
目付け	8∕ uţ	410	95	390	410
活性炭含有量	2/cc	0.62	0. 56	0. 69	0. 47
比表面積	пі/g	1270	1140	1360	950
ベッセン吸着量	96	28.0	25, 3	31, 0	14.3
表面抵抗	Ω/cm	20, 31	18. 27	8.1.	27.1
被域的短限	kg	0. 13	0,06	0.02	0.55
電池容量	F/G	24.6	29. 4	19, 2	11, 5
	l	t		L	

出願人 クラレケミカル株式会社 代理人 弁理士 小田中 寄越